

İlk kısım

Verilen sorulardan doğru olan şıkkı çevreleyiniz. Kalemle yazmak, iki yada daha fazla cevap seçmek veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir. Her doğru cevabın değeri 2 puan.

- Buharlaşma:
 - katıdan sıvıya değişimdir
 - sıvıdan katıya değişimdir
 - sıvıdan gaz hale değişimdir**
 - katıdan gaz hale değişimdir
 - kaynama ile aynıdır
- Gazların difüzyon (yayıma) süreci:
 - kendiliğinden gerçekleşir**
 - kendiliğinden gerçekleşmez
 - hızlıdır
 - yavaştır
 - kimyasaldır
- Şekillendirmeye yatkın olan ve elektriği ileten malzeme büyük ihtimalle:
 - odundan yapılmış
 - buzdan yapılmış
 - metalden yapılmış**
 - motor yağından yapılmış
 - camdan yapılmış
- Element listelerinden hangisi yalnız metallerden oluşur?
 - klor, karbon, bakır
 - lityum, krom, bakır**
 - iyot, demir, sodyum
 - fosfor, karbon, kükürt
 - hidrojen, oksijen, azot
- Bronz (tunç):
 - bakır ve alüminyum alaşımıdır
 - bakır ve çinko alaşımıdır
 - kalay ve kurşun alaşımıdır
 - kalay ve bakır alaşımıdır**
 - çinko ve kalay alaşımıdır
- Bakır elementin sembolü:
 - Co
 - Cu**
 - Cl
 - Ca
 - Ba
- Basit maddeler:
 - bir atomdan oluşur
 - bir molekülden oluşur
 - bir formül biriminden oluşur
 - bir tür atomlardan oluşur**
 - bir tür moleküllerden oluşur
- Ateşin kırmızı renklenmesi hangi elementin bileşikler ısıtıldığı zaman fark edilebilir?
 - bakır
 - baryum
 - sodyum
 - potasyum
 - lityum**
- CaSO₄ aşağıdakilerden hangisinin kimyasal formülüdür?
 - potasyum sülfür
 - potasyum sülfat
 - kalsiyum sülfür
 - kalsiyum sülfat**
 - kalsiyum sülfür
- Suyun aşağıdakilerle karışımların hangisinin bileşenleri filtrasyon yoluyla **ayrılmaz**?
 - kum
 - demir çivileri
 - un
 - kükürt
 - şeker**
- Aşağıdaki değişimlerden hangisi kimyasaldır?
 - suyun buharlaşması
 - suyun kaynaması
 - suyun donması
 - suyun ayrışması**
 - suyun süblimleşmesi
- Bir reaksiyonun genel denklemi $A + B \longrightarrow C$ dir. 12 g A ve 9 g B tepkime üzerine tamamen tükenince kaç gram ürün oluşacak?
 - 12 g
 - 9 g
 - 21 g**

- D. 108 g
E. Hesaplamak için yeterince bilgi yok
13. Aşağıdaki yazılı denklemlerden hangisi tuz oluşum reaksiyonudur?
A. magnezyum + klor \longrightarrow magnezyum klorür
B. magnezyum + oksijen \longrightarrow magnezyum oksit
C. hidrojen + klor \longrightarrow hidrojen klorür
D. magnezyum klorür \longrightarrow magnezyum + klor
E. magnezyum + ısıtılmış su buharı \longrightarrow magnezyum oksit + hidrojen



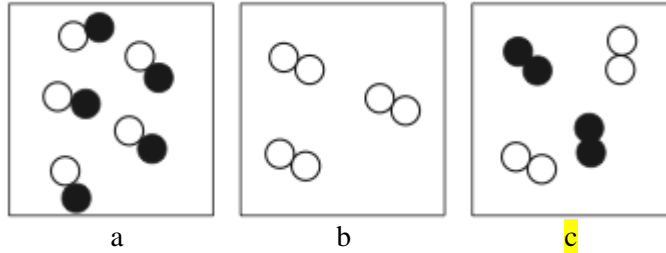
14. Sembolu ne gösterir:
A. toksik (zehirli) madde
B. tahriş edici madde
C. korozif madde
D. dezenfeksiyon eden madde
E. oksitleyici madde
15. Genel indikatör hidroklorik asit çözültüsünde _____ boyalanır, turnusol (litmus) ise _____:
A. mavi, kırmızı
B. mavi, mavi
C. kırmızı, mavi
D. kırmızı, kırmızı
E. yeşil, mor

İkinci kısım

Aşağıdaki soruları cevaplayınız. Kalemle yazmak veya seçilen cevabın üzerine yazmak 0 puanla değerlendirilecektir.

1. Soruların doğruluğuna göre DOĞRU veya YANLIŞ seçeneği çevreleyiniz. (5 puan)
A. Maddelerin bir kaç fiziksel özellikleri çıplak gözle görülebilir. DOĞRU YANLIŞ
B. Maddelerin tüm kimyasal özellikleri çıplak gözle görülebilir. DOĞRU YANLIŞ
C. Damıtık su tüm sıvılarla karışabilir DOĞRU YANLIŞ
D. Doğada ametallerden metaller daha çok vardır DOĞRU YANLIŞ
E. Tüm bilinen basit maddeler 0 °C de katıdır. DOĞRU YANLIŞ

2. Verilen A—C sorulara cevaplayınız. (4 puan)
A. Resimlerden hangisinde karışım tanecikleri gösterilmiş? Resmin altında ki harfi çevreleyiniz.



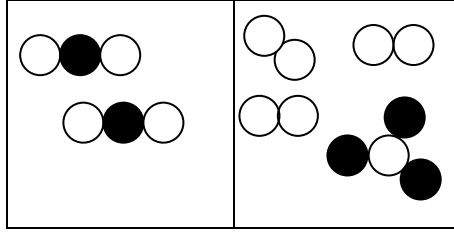
B. A sorunun cevabını açıklayınız.

a– saf madde (bileşik), b – saf madde (basit madde), c – farklı maddeler

C. Aşağıdaki kutularda, korpüsküler diyagram yardımıyla, bir atom belirtmek için çember kulanıp, şunları çizin:

- bir bileşiğin iki üç-atomlu molekülünü
- üç iki-atomlu, aynı tür atomdan oluşan molekül ve bir dört-atomlu, farklı tür atomlardan oluşan molekül

– C - başka cevaplar da kabul edilebilir, yalnız doğru olmaları gerek! (1 puan)



3. Hidrojen sülfürün yapısında bulunan elementler: _____ (ad), sembolü _____ olan ve _____ (ad), sembolü _____ olan dir. Bu elementlerden oluşmuş basit maddelerin sembolleri/formülleri _____ ve _____ dir. (3 puan)

Hidrojen, H, kükürt, S, H₂, S₈

4. Aşağıdaki kimyasal formüllerle verilen bileşiklerin adlarını yazınız. (5 puan)

- A. K₂CO₃ Potasyum karbonat
 B. Mg(OH)₂ Magnezyum hidroksit
 C. NO₂ Azot dioksit
 D. Cl₂O₇ Diklor heptaoksit
 E. CuCl₂ Bakır klorür

5. Aşağıdaki tabloda genel indikatörün verilen çözeltilerde ne renye sahip olduğunu yazınız. (3 puan)

Çözelti	Renk
sodyum bikarbonat	mavi
sülfürik asit	kırmızı
limon suyu	turuncu-kırmızı
damıtık su	yeşil
koka-kola	turuncu
tuzlu su	yeşil